

дельные фрагменты комплекса  $\{(\text{dipy})\text{Pt}(\text{k-S,N-aet})\}_2(\mu\text{-Ag})$  в единую супрамолекулярную конструкцию. Отмечено, что подобная координация нитрат-ионов не характерна для комплексов платины с тиолатными лигандами, не содержащими атомов серебра.

## СИНТЕЗ АРИЛИДЕНГИДРАЗИДОВ АКРИДОНКАРБОНОВЫХ КИСЛОТ

Сысоев П.И.<sup>(1)</sup>, Сергеева Н.Н.<sup>(1)</sup>, Кудрявцева Т.Н.<sup>(1)</sup>, Климова Л.Г.<sup>(2)</sup>

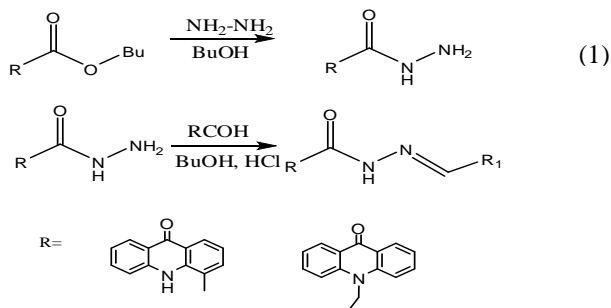
<sup>(1)</sup> Курский государственный университет  
305000, г. Курск, ул. Радищева, д. 33

<sup>(2)</sup> Курский государственный медицинский университет  
305041 г. Курск, ул. К. Маркса, д. 3

Среди гетероциклических лекарственных препаратов широко известны производные акридона, обладающие различной биологической активностью, которые применяются как высокоэффективные антибактериальные, противогрибковые и противоопухолевые средства [1]. Известно, что антибактериальные препараты, такие как фурацилин, фуразолидон, фтивазид содержат в своей структуре гидразонные группировки [2]. Поэтому представляло интерес осуществить синтез гидразидов различных акридонкарбонových кислот с целью поиска новых высокоэффективных антибактериальных препаратов и получить на их основе арилиденгидразиды.

Синтез гидразидов акридонкарбонových кислот был осуществлен гидразинолизом бутилового эфира соответствующих кислот.

Арилиденгидразиды акридонкарбонových кислот получены конденсацией гидразида (1) с различными ароматическими альдегидами, содержащими как электронодонорные, так и электроноакцепторные заместители.



Определены кинетические характеристики реакции гидразиолиза при молярном соотношении эфир : гидразингидрат 1:4 в условиях термического нагрева и в условиях ультразвукового излучения (УЗИ) (лабораторная ультразвуковая установка ИЛ100-6/1 с рабочей частотой излучения 23500 Гц, выходной мощностью 630 Вт со ступенчатой регулировкой выходной мощности 50%, 75%, 100% номинальной выходной мощности). Выявлено заметное увеличение скорости гидразиолиза в условиях УЗИ.

Арилиденгидразиды акридонкарбоновых кислот получены конденсацией гидразида (1) с различными ароматическими альдегидами, содержащими как электронодонорные, так и электроноакцепторные заместители.

Чистота полученных соединений доказана методом ТСХ, структура подтверждена методами ИК- и хромато-масс-спектрометрии. Предварительные исследования, проведенные совместно со специалистами КГМУ, показали, что полученные соединения проявляют высокую антибактериальную активность по отношению к тест-штаммам микроорганизмов.

1. Kumar R., Kumari M. Chemistry of Acridone and its analogues: A review // J. Chem. Pharm. Res. 2011. №3 (1). P. 217–230.

2. Машковский М.Д. Лекарственные средства в 2-х т. М.: Издательство Новая Волна. 2002.

## **МНОГОКОМПОНЕНТНЫЕ РЕАКЦИИ ПИРРОЛО[1,2- a][1,4]БЕНЗОДИАЗЕПИНОВ ПОД ДЕЙСТВИЕМ МЕТИЛПРОПИОЛАТА В ПРИСУТСТВИИ NH, SH, SH-КИСЛОТ**

*Титов А.А., Кристанчо С.Дж., Бабаханова М.И., Червякова Т.М.,  
Борисова Т.Н., Варламов А.В.*

Российский университет дружбы народов  
117198, г. Москва, ул. Миклухо-Маклая, д. 6

На кафедре органической химии РУДН изучается реакция тандемной трансформации конденсированных азинов и азепинов под действием алкинов с электроноакцепторными заместителями. Реакции сопровождаются расщеплением частично гидрированного азагетероцикла, либо рециклизацией со встраиванием фрагмента алкина в азиновый или азепиновый циклы [1,2].

Продолжая исследование синтетических границ данной реакции, а также условий расщепления азакольца, мы осуществили взаимодей-